

⑨日本国特許庁  
公開特許公報

⑩特許出願公開  
昭52-95636

⑪Int. Cl<sup>2</sup>.  
C 07 C 131/08

識別記号

⑫日本分類  
16 C 852  
16 C 86

庁内整理番号  
6956-43  
6742-43

⑬公開 昭和52年(1977)8月11日  
発明の数 2  
審査請求 未請求

(全 5 頁)

⑭オキシム誘導体の製造方法

⑮特 願 昭51-11570  
⑯出 願 昭51(1976)2月5日  
⑰發明者 内山芳雄  
高岡市中川本町13-12  
同 佐脇幹雄  
高岡市白金町8-1  
同 中島正

高岡市開発本町264  
⑱發明者 早川公一  
神奈川県中郡大磯町国府本郷11  
33-1  
⑲出願人 日本曹達株式会社  
東京都千代田区大手町2丁目2  
番1号  
⑳代理人 弁理士 伊藤晴之 外1名

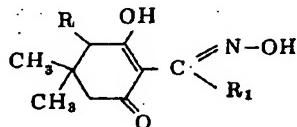
明細書

1. 発明の名称

オキシム誘導体の製造方法

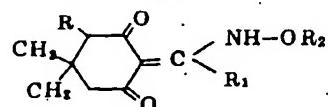
2. 特許請求の範囲

1 一般式



(式中Rは水素原子または低級アルコキシカルボニル基を、R<sub>1</sub>は低級アルキル基を示す。)で表わされる化合物に一般式 R<sub>2</sub>X

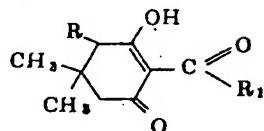
(式中R<sub>2</sub>は低級アルキル基、低級アルケニル基または低級アルキニル基を、Xはハログン原子を示す。)で表わされる化合物をアルカリの存在下に反応せしめることを特徴とする一般式



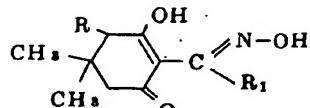
(式中R<sub>1</sub>およびR<sub>2</sub>は先に定義したものと同一の意味を有する。)で表わされる化合物の製造方法。

2 アルカリが水酸化ナトリウムである特許請求の範囲第1項記載の製造方法。

3 一般式

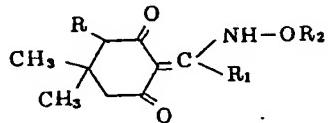


(式中Rは水素原子または低級アルコキシカルボニル基を、R<sub>1</sub>は低級アルキル基を示す。)で表わされる化合物にヒドロキシリルアミンまたはその無機酸塩をアルカリの存在下に反応せしめて得られる一般式



(式中RおよびR<sub>1</sub>は先に定義したものと同一の意味を有する。)

で表わされる化合物に、さらに一般式  $R_2 X$  (式中  $R_2$  は低級アルキル基、低級アルケニル基または低級アルキニル基を、 $X$  はハログン原子を示す。) で表わされる化合物をアルカリの存在下で反応せしめることを特徴とする一般式



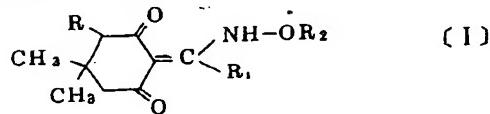
(式中  $R$ 、 $R_1$  および  $R_2$  は先に定義したものと同一の意味を有する。)

で表わされる化合物の製造方法。

アルカリが水酸化ナトリウムである特許請求の範囲第3項記載の製造方法。

### 3. 発明の詳細な説明

本発明は一般式



(式中  $R$  および  $R_1$  は前記と同一の意味を表わす。)

で示される 2-アシル-3-ヒドロキシ-2-メクロヘキセン-1-オンにアルカリの存在下にてヒドロキシルアミンまたはその無機酸塩を反応せしめて得られる前記一般式 (I) で示されるオキシムに低級アルキルハライド、低級アルケニルハライドまたは低級アルキニルハライドをアルキルの存在下に反応せしめることを特徴とする前記一般式 (I) で示される化合物の製造方法である。

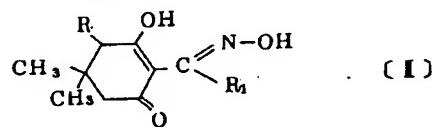
本発明方法により得られる前記一般式 (I) で示される

2-(1-(アルコキシアミノ、アルケニルオキシアミノまたはアルキニルオキシアミノ)アルキリデン)-5,5-ジメチルミクロヘキサン-1,3-ジオンは除草剤として有用であることが知られており(ドイツ公開公報 No. 2439104)。

本発明の目的とするところは該化合物を高収率かつ工業的に有利に得ることである。

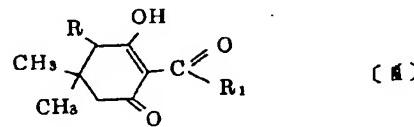
特開昭52-95636 (2)  
(式中  $R$  は水素原子または低級アルコキシカルボニル基を、 $R_1$  は低級アルキル基を、 $R_2$  は低級アルキル基、低級アルケニル基または低級アルキニル基を表わす。)

で示される化合物の製造方法に関するものであり、詳しくは一般式



(式中  $R$  および  $R_1$  は前記と同一の意味を表わす。)

で示されるオキシムに低級アルキルハライド、低級アルケニルハライドまたは低級アルキニルハライドを反応せしめることを特徴とする前記一般式 (I) で示される化合物の製造方法および一般式



本発明者らは該化合物を得る目的で種々検討を行つたところ、前記一般式 (II) で示される 2-アシル-3-ヒドロキシ-2-メクロヘキセン-1-オンにヒドロキシルアミンを反応せしめることにより、高収率でオキシム (II) を得ることを発見し、さらにこれに低級アルキルハライド、低級アルケニルハライドまたは低級アルキニルハライドを反応せしめることにより目的とする化合物 (I) を有利に得ることに成功し、本発見を完成した。

本発明方法の実施に際しては一般式 (II) で示される原料化合物を水またはアルコール類などの有機溶媒、もしくはこれらの混合溶媒中に溶解し、この溶液にカセイソーダ、カセイカリなどのアルカリおよびヒドロキシルアミンまたはその無機酸塩を添加して反応せしめる。一般式 (II) で示される化合物としては次のものがあげられる。

2-ブタノイル-5,5-ジメチル-3-ヒドロキシ-4-メトキシカルボニル-2-シクロ

反応は冷却下でも加熱下でもよく、加熱下では1~数時間、冷却下においては数時間以上を要することもある。

本発明方法においては反応系中に存在するアルカリの量により副反応の発現が著しい場合もある。その場合の副生成物としては閉環反応によるオキサゾール、イソオキサゾール誘導体など、前記一般式において凡が低級アルコキシカルボニル基を示す場合には脱カルボアルコキシ化反応などが主なものである。

本発明者らはこの反応条件について種々検討したところ、アルカリの添加量が少ないと主反応速度が遅いことを見出した。

アルカリの量が少く、主反応速度が遅くなる。

反応後はアルカリ性下にて有機溶媒により未反応原料副生成物等の除去を行うことができ、水層を酸性にすることによりオキシム〔I〕を結晶として得ることができる。

またもう一方の反応試薬であるヒドロキシルアミンは水溶液として、また無機酸塩として用いられる。無機酸塩としては塩酸塩、硫酸塩などが適当である。さらに、ヒドロキシルアミンを生成する物質例えば  $H_2N-O-SO_3Na$  なども使用可能である。

以上の如くして得られたオキシム〔I〕をアルコール、アセトン、などの有機溶媒に溶かし、これにカセイソーダ、カセイカリなどのアルカリを添加してオキシム〔I〕をアルカリ金属塩とする。次いでエチルプロマイド、エチルクロライド等の低級アルキルハライド；アリルプロマイド、アリルクロライド等の低級アルケニルハライドまたはプロパギルプロマイド、プロパギルクロライド等の低級アルキニルハライドを加え、室温もしくは加温して攪拌することにより目的化合物〔I〕を得る。

反応後は例えば反応混合物を大量の水中に注入した後、有機溶媒による抽出などにより目的化合物〔I〕を得る。

次に本発明方法を実施例において説明する。  
実施例 1

2-ブタノイル-5,5-ジメチル-3-ヒドロキシ-4-メトキシカルボニル-2-シクロヘキセン-1-オン<sup>Ⅱ</sup> 13.4 g をエタノール 40 ml に溶かし、31% カセイソーダ水溶液 14.6

g を加えた後、ヒドロキシルアミン 4.3 g を水 10 ml に溶かしたものと加えた。この反応混合物を室温にて攪拌下に 1 時間保ち、次に 50℃ 前後に加温して 6 時間攪拌を続けた。反応混合物をクロロホルムと浸とう後、水層を分取し、これに濃塩酸を加えて酸性にして白色結晶の沈殿をみた。この結晶を沪別しヘキサンで洗浄して<sup>Ⅰ</sup>のオキシム 1.0 g を得た。(m.p. 110~111℃) 分解。

得られたオキシム 2.83 g を 20 ml のアセトンに溶かし、26.6% カセイソーダ水溶液 1.42 g を添加してアリルプロマイド 1.45 g を加えて室温で 4 時間攪拌した。反応混合物に水を加えてクロロホルム抽出、クロロホルム層をカセイソーダ水溶液で抽出、水層は塩酸酸性にした後クロロホルム抽出した。同様にアルカリ抽出の水層をも塩酸酸性とし、クロロホルム抽出した。クロロホルム層を集め、クロロホルムを留去して、3 g の 2-(1-(アリルオキシアミノ)ブチリデン)-5,5-ジメチル-4-メトキシカルボニルシクロヘキサン-1,3-ジカルボニル

オンを得た。 $(n_D^{24.8} \text{ } 1.5114)$

#### 実施例 2

2-ブタノイル-5,5-ジメチル-3-ヒドロキシ-2-シクロヘキセン-1-オン(V)  
1.05 g をエタノール 50 ml に溶かし、水冷却下でこれにカセイソーダ 3.3 g を水 1.5 ml に溶かしたもの、次いでヒドロキシルアミン塩酸塩 4.3 g を水 1.0 ml に溶かしたもの滴下した。室温下で 2.5 時間攪拌した後放置した。翌日クロロホルムと浸とう後、水層を離析、次いでクロロホルムで抽出し、クロロホルムを留去して V のオキシム 8 g を得た。 $(m.p. 115-116^\circ\text{C})$  分解  
 $\sim$  ; n.m.r. スペクトル  $\delta$  1.05 ppm  
(S: 6 H),  $\delta$  1.1 ppm (f: 3 H),  $\delta$  1.4-1.9 ppm (m: 2 H),  $\delta$  2.4 ppm (S: 4 H),  
 $\delta$  2.8-3.3 ppm (m: 2 H),  $\delta$  1.1 ppm (S:  
2 H); i.r. スペクトル  $3160 \text{ cm}^{-1}$  m,  
 $1590 \text{ cm}^{-1}$  s 得られたオキシム 2.4 g をアセトン 21 g に溶解し、これにカセイソーダ 0.44 g を水 1.7 g に溶かしたもの加えさらにアリ

特開昭52-95636 (4)

ルプロマイド 1.6 g をアセトン 4.5 ml に溶かしたもの加えた。室温で 3 時間攪拌した後、アセトンを留去し水 20 ml 加えてクロロホルム抽出をした。クロロホルム層、水層をそれぞれ実施例 1 に準じて処理し 2.4 g の 2-[1-(アリルオキシアミノ)ブチリデン]-5,5-ジメチルシクロヘキサン-1,3-ジオンを得た。

$(n_D^{21} 1.5092)$

#### 実施例 3

実施例 1 で得られた 2-ブタノイル-5,5-ジメチル-3-ヒドロキシ-4-メトキシカルボニル-2-シクロヘキセン-1-オンのオキシム 4.25 g (0.015 モル) をエタノール 30 ml 中に溶解した溶液に、室温、攪拌下、苛性ソーダ 0.6 g (0.015 モル) を含むエタノール溶液 20 ml を加え、次いでエチルプロマイド 327 g (0.03 モル) を約 10 分を要して滴加。そのまま室温で 24 時間攪拌を続けた後、減圧濃縮して約 1.5 ml の残渣を 100 ml の水に注加。  
26.6% 苛性ソーダ水溶液で pH 1.1 にした後、

メチルクロライドで不要物を抽出除去し、水層を濃塩酸で氷冷下中和し、次いでメチルクロライドで抽出。メチルクロライド抽出液を濃縮乾涸し、残渣に n-ヘキサン 50 ml を加え、振とうして、n-ヘキサン層を傾斜して集め減圧濃縮乾涸。残渣に屈折率  $n_D^{22.5} 1.5005$  を有する 3.6 g の 2-[1-(エトキシアミノ)ブチリデン]-5,5-ジメチル-4-メトキシカルボニル-シクロヘキサン-1,3-ジオンを得た。(收率 80%)。

#### 実施例 4

苛性ソーダ 5 g (0.125 モル) を含む水溶液 200 ml 中に 5,5-ジメチル-2-ブロピオニル-シクロヘキサン-1,3-ジオン 19.6 g (0.1 モル) を加える。攪拌下、50°C に保ちながらヒドロキシルアミン塩酸塩 13.9 g (0.2 モル) を含む 90 ml 水溶液と 10% 苛性ソーダ水溶液を pH 8.0 ~ 9.0 に保ちながら同時滴加する。滴加時間約 1 時間を要した。後処理は実施 1 と同様にして分解点 97.0 ~ 97.5 °C の白

色針状晶 13.9 g (收率 65%) の 5,5-ジメチル-2-[1-(ヒドロキシアミノ)ブロピリデン]-シクロヘキサン-1,3-ジオン(オキシム体)を得た。

n-ブロピルブロマイド 3.7 g (0.03 モル) を含むエタノール 50 ml 溶液に、前に得られたオキシム体 6.4 g (0.03 モル) と苛性ソーダ 1.5 g (0.038 モル) を含む予め調製したエタノール溶液 40 ml を室温、攪拌下 30 分を要して滴下し、滴下終了後も攪拌、室温 1 時間、50°C 3 時間反応せしめた後、減圧濃縮して約 1.5 ml の残渣を 100 ml の水に注加。26.6% 苛性ソーダ水溶液で pH 1.1 にした後、メチルクロライドで不要物を抽出除去し、水層を濃塩酸で氷冷下中和し、次いでメチルクロライドで抽出。メチルクロライド抽出液を濃縮乾涸し、残渣に n-ヘキサン 50 ml を加え、振とうして、n-ヘキサン層を傾斜して集め減圧濃縮乾涸し、屈折率  $n_D^{22.5} 1.4996$  の 2-[1-(ブロピオキシアミノ)ブロピリデン]-5,5-ジメチル

シクロルヘキサンー1,3-ジオン 6.3 gを得た。

(収率 82%)

#### 実施例 5

実施例4と同様にして得られた5,5-ジメチル-2-(1-ヒドロキシアミノプロピリデン)シクロヘキサンー1,3-ジオン(オキシム体)5.3 g(0.025モル)をエタノール60 mlに溶解した溶液に、実施例4に準じて苛性ソーダ1.2 g(0.03モル)を含むエタノール溶液20 mlを加え、次いでブチルプロマイド4.1 gを反応せしめた後、同様に処理して屈折率 $n_{D}^{19.0}$ 1.5021を有する2-[1-(ブトキシアミノ)プロピリデン]-5,5-ジメチルシクロヘキサンー1,3-ジオン4.9 gを得た。(収率73%)

出願人 日本曹連株式会社

代理人 伊藤晴之

横山吉美

